[0046]

[Experiment 11]

<Moisture adsorption test on amorphous  $\alpha\text{-D-glucosyl}$   $\alpha\text{-D-galactoside>}$ 

In water was dissolved crystal  $\alpha$ -D-glucosyl  $\alpha$ -D-galactoside powder obtained in Experiment 3 to produce a 30% (w/w) aqueous solution and then the solution was freeze-dried to prepare an amorphous  $\alpha\text{-}D\text{-}\text{glucosyl}$   $\alpha\text{-}D\text{-}\text{galactoside}$  powder. The obtained amorphous powder was put into plural weighing aluminum cans in the same manner as Experiment 10. Each can was placed in glass desiccators previously adjusted to have a relative humidity of 43% to 90%, and stored at 25°C for 1 to 7 days at a prescribed humidity. After the moisture adsorption test was completed, a moisture adsorption ratio (%) was determined in the same manner as Experiment 10. Also, properties of each sample were visually observed during the moisture adsorption test. Further, for the samples stored for 7 days, properties of each powder were observed by the powder X-ray diffractometry described in Experiment 4, Then, for the samples wherein crystals were observed, crystallinity degrees thereof were determined. Results are shown in Table 2.

# (19) **日本国特許庁(JP)**

# (12) 公 開 特 許 公 報(A)

(11)特許出願公開番号

特**開2004-269488** (P2004-269488A)

(43) 公開日 平成16年9月30日(2004.9.30)

(51) Int.C1. <sup>7</sup>	FI		テーマコード (参考)	
CO7H 3/04	CO7H	3/04	4B018	
A23L 1/09	A 2 3 L	1/09	4 B O 4 1	
A 2 3 L 1/236	A 2 3 L	1/236	A 4BO47	
A 2 3 L 1/30	A 2 3 L	1/30	Z 4BO64	
C12P 19/18	C 1 2 P	19/18	40057	
		審查請求	未請求 請求項の数 15 OL (全 22 頁	į)
(21) 出願番号	特願2003-129801 (P2003-129801)	(71) 出願人	000155908	
(22) 出願日	平成15年5月8日 (2003.5.8)		株式会社林原生物化学研究所	
(31) 優先権主張番号	特願2002-166299 (P2002-166299)		岡山県岡山市下石井1丁目2番3号	
(32) 優先日	平成14年6月6日 (2002.6.6)	(72) 発明者	西本 友之	
(33) 優先権主張国	日本国 (JP)		岡山県岡山市下石井1丁目2番3号 株	式
(31) 優先権主張番号	特願2003-9056 (P2003-9056)		会社林原生物化学研究所内	
(32) 優先日	平成15年1月17日 (2003.1.17)	(72) 発明者	久保田 倫夫	
(33) 優先権主張国	日本国 (JP)		岡山県岡山市下石井1丁目2番3号 株	実
			会社林原生物化学研究所内	
		(72) 発明者	福田 恵温	
			岡山県岡山市下石井1丁目2番3号 株	実
	会社林原		会社林原生物化学研究所内	
		Fターム (参	多考) 4B018 LB01 LB02 LB03 LB05 LB0	6
			LB07 LB08 LB09 MD29 MD8	7
			MEO9 ME11 ME13 ME14 MF1	2
			最終頁に続く	

(54) 【発明の名称】結晶  $\alpha - D -$ グルコシル  $\alpha - D -$  ガラクトシドとこれを含有する糖質及びこれらの製造方法並びに用途

# (57)【要約】

【解決手段】融点が119℃乃至123℃である結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドとこれを含有する糖質、 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドを含有する溶液から結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドを晶出させ、これを採取することを特徴とする結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシド又はこれを含有する糖質の製造方法、非晶質 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドを水分存在下で結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドに変換する方法、及び結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドとこれを含有する糖質を含有せしめた各種組成物を確立することにより、前記課題を解決する。

【選択図】 なし

### 【特許請求の範囲】

#### 【請求項1】

融点が119℃乃至123℃である結晶α-D-グルコシルα-D-ガラクトシド。

#### 【請求項2】

 $CuK\alpha$ 線をX線とする粉末X線回折法で分析したとき、少なくとも、回折角( $2\theta$ )13.4°、17.4°、19.7°及び22.3°にピークを有する請求項1記載の結晶  $\alpha-D-\mathcal{O}$ ルコシル $\alpha-D-\mathcal{O}$ ラクトシド。

#### 【請求項3】

示差走査熱量計で分析したとき、約118℃乃至約138℃の範囲に吸熱ピークを有する 請求項1又は2記載の結晶α −D−グルコシルα − D−ガラクトシド。

#### 【請求項4】

結晶が、1含水結晶である請求項1乃至3のいずれかに記載の結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシド。

## 【請求項5】

請求項1乃至4のいずれかに記載の結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドを含んでなる、結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドを含有する糖質。

#### 【請求項6】

## 【請求項7】

溶液が、水溶液である請求項6記載に記載の結晶 $\alpha - D - グルコシル\alpha - D - ガラクトシド又はこれを含有する糖質の製造方法。$ 

### 【請求項8】

### 【請求項9】

 $\beta$  – D – グルコース – 1 リン酸及び/又はその塩が、無機リン酸及び/又はその塩の存在下で、 $\alpha$ ,  $\alpha$  – トレハロースにトレハロースホスホリラーゼを作用させて生成させたものである請求項8記載の結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシド又はこれを含有する糖質の製造方法。

#### 【請求項10】

アルカリ処理法、酵母発酵法、及びカラムクロマトグラフィー法から選ばれる1種又は2種以上の方法で夾雑糖質を除去して $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドの純度を高める工程を含む、請求項6乃至9のいずれかに記載の結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシド又はこれを含有する糖質の製造方法。

#### 【請求項11】

### 【請求項12】

 $\alpha$  - D - - D -  $\Delta$  - -  $\Delta$  -  $\Delta$ 

ドに変換する方法。

#### 【請求項13】

請求項1乃至5のいずれかに記載の結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシド又はこれを含有する糖質を含有せしめた組成物。

### 【請求項14】

請求項1乃至5のいずれかに記載の結晶α-D-グルコシルα-D-ガラクトシド又はこれを含有する糖質を含有せしめることを特徴とする組成物の製造方法。

#### 【請求項15】

組成物が、飲食物、化粧品、医薬部外品、医薬品、生活用品、農林水産用品、試薬又は化 学工業用品であることを特徴とする請求項13記載の組成物。

# 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

### 【発明の属する技術分野】

本発明は、融点が119℃乃至123℃である結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドとこれを含有する糖質及びこれらの製造方法並びに用途、更には、非晶質 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドを結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドに変換する方法に関する。

### [0002]

#### 【従来の技術】

#### 【特許文献1】特開平10-304881号公報

【非特許文献1】シイ・ケイ・リー (C. K. Lee) ら、『カーボハイドレート・リサーチ (Carbohydrate Research)』、第50巻、152頁乃至157頁 (1976年)

【非特許文献2】アール・ダブリュー・バシリー(R. W. Bassily)ら、『カーボハイドレート・リサーチ(Carbohydrate Research)』、第239巻、197頁乃至207頁(1993年)

### [0003]

 $\alpha$  - D

# [0004]

 $\alpha$  - D

#### [0005]

【発明が解決しようとする課題】

本発明は、吸湿性が低く、流動性を失い難い安定な結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシドとこれを含有する糖質並びにそれらの製造方法及び用途を提供することを目的とする。

#### [0006]

### 【課題を解決するための手段】

本発明者らは、吸湿性が低く、固結や潮解を起こし難く、流動性を失い難い、保存安定性 の優れた $\alpha - D -$ グルコシル $\alpha - D -$ ガラクトシドを確立することを目的として鋭意研究 する中、前記の酵素法によりα−D−グルコシルα−D−ガラクトシドの結晶(以下、「 結晶α-D-グルコシルα-D-ガラクトシド」と言う。 ) を得てその物理化学的性質を 調べたところ、意外にも、この結晶の融点が119℃乃至123℃であり、アール・ダブ リュー・バシリー(R.W.Bassi1y)らによって非特許文献2に開示されている 結晶とは全く異なることを見出した。この結晶 $\alpha - D -$ グルコシル $\alpha - D -$ ガラクトシド は、 $\alpha - D -$ グルコシル $\alpha - D -$ ガラクトシドを含有する溶液から晶出させるか、非晶質  $\alpha - D -$ グルコシル $\alpha - D -$ グラクトシド固体を水分存在下で結晶 $\alpha - D -$ グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドに変換させて得ることのできる新規な結晶である。当該結晶は、C u  $K\alpha$ 線をX線とする粉末X線回折法で分析したとき、少なくとも、回折角( $2\theta$ )13. 4°、17.4°、19.7°及び22.3°にピークを有する結晶である。また、当該 結晶は、示差走査熱量計で分析したとき、約118℃乃至約138℃の範囲に吸熱ピーク を有する結晶である。さらに、当該結晶はカールフィッシャー法でその水分含量を分析し たとき、結晶の結合水として1含水に相当する水分が検出され、また、KBr錠剤法で赤 外線吸収スペクトルを測定したとき、図1に示すスペクトルを示す結晶である。

#### [0007]

本発明の結晶 $\alpha$  - D -  $\gamma$   $\nu$   $\alpha$  -  $\nu$  -  $\nu$   $\alpha$  -  $\nu$  -  $\nu$   $\alpha$  -  $\nu$  -

#### [8000]

本発明は、 $\alpha-D-グ$ ルコシル $\alpha-D-$ ガラクトシドを原料として用いるも、 $\alpha-D-$ グルコシル $\alpha-D-$ ガラクトシド自体の製造方法に関する発明ではないことから、斯かる製造方法の詳細は割愛するが、酵素法によるその概略を述べれば、以下のとおりである。

#### [0009]

# (1)作用

- (a)無機リン酸存在下でトレハロースを分解して $D-グルコース及び\beta-D-グルコース-1$ リン酸を生成する。
- (b)  $\beta$  D グルコース 1 リン酸と D グルコースとからトレハロースと無機リン酸を生成し、更に $\beta$  D グルコース 1 リン酸を糖供与体として、他の糖質にグルコシル基の転移を触媒する。

- (2) 分子量
- SDS-ゲル電気泳動法で、88,000±5,000ダルトン。
- (3)等電点(pI)
- アンフォライン含有電気泳動法で、5.4±0.5。
- (4) 至適温度
- pH7.0、30分間反応で70℃付近に至適温度を有する。
- (5)至適pH
- 60℃、30分間反応でpH7.0乃至7.5付近に適pHを有する。
- (6)温度安定性
- р Н 7. 0、1時間保持の条件で60℃付近まで安定。
- (7) p H 安定性
- 4℃、24時間保持の条件でpH約6.0乃至9.0で安定。
- (8)活性促進、安定化
- 本酵素活性は、1 m M のジチオスレイトールで促進される。
- (9)阻害
- 本酵素活性は、 $1 \text{ mMC u}^{++}$ 、 $Pb^{++}$ 、 $Zn^{++}$ 、 $Hg^{++}$ 、 $Mg^{++}$ 、 $ZtMn^{++}$  で阻害される。

#### [0010]

トレハロースホスホリラーゼを用いて $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシドを製造する酵素反応に於いては、通常、 $\beta$  – D – グルコース – 1 リン酸を糖供与体とし、またD – ガラクトースを糖受容体として、これにトレハロースホスホリラーゼを作用させることにより、D – ガラクトースにグルコシル基を転移して、 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシドを生成する。糖供与体としての $\beta$  – D – グルコース – 1 リン酸は、市販品をそのまま用いてもよく、また、無機質のリン酸及び/又はその塩の存在下で、トレハロースホスホリラーゼ、マルトースホスホリラーゼ、スクロースホスホリラーゼ、セロビオースホスホリラーゼなどのホスホリラーゼを、それらの基質としての糖質に作用させ、生成させることもできる。 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシドの生成率は、酵素反応に用いる基質の種類、濃度、反応条件などによって異なるが、一例として、無機リン酸存在下で、10%(w/w)のトレハロースと5%(w/w)のD – ガラクトースを基質として用いた場合の $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシドの生成率は、原料固形物当り30%(w/w)程度である。

### [0011]

また、得られる反応液中の $\alpha$  - D -

### 【0012】

本発明の結晶 $\alpha$  - D -  $\not$   $\sigma$  -  $\sigma$ 

の形態は、 $\alpha - D -$ グルコシル $\alpha - D -$ ガラクトシドの結晶が生成する形態、即ち、溶け ている状態であればよく、部分的に不溶物が混在した懸濁状であってもよい。更に、 $\alpha$  -Dーグルコシルα - D - ガラクトシドを含有する粉末を吸湿させて粉末表面が潮解した溶 液状であってもよい。 $\alpha-D-グルコシル\alpha-D-ガラクトシドを溶解する溶媒としては$ 、通常、水が好適に用いられるが、必要に応じて、メタノール、エタノール、アセトン、 ピリジンなどの水と相溶性を有する溶媒、又は、これら1種又は2種以上の有機溶媒と水 とを組み合わせて用いることも随意である。本発明の結晶 $\alpha-D-\mathcal{I}$ ルコシル $\alpha-D-\mathcal{I}$ ラクトシドの製造方法は、例えば、固形物当り、純度60%(w/w)以上、濃度65乃 至90% (w/w)の $\alpha-D-\tilde{\gamma}$ ルコシル $\alpha-D-\tilde{\gamma}$ ラクトシド含有溶液を助晶缶にとり 、必要に応じて、O. 1乃至20% (w/w)の結晶 $\alpha-D-\emptyset$ ルコシル $\alpha-D-\emptyset$ ラク トシド種晶共存下で、温度95℃以下、望ましくは、10乃至90℃の範囲で、攪拌しつ つ徐冷し、結晶α-D-グルコシルα-D-ガラクトシドを含有するマスキットとする。 また、減圧濃縮しながら結晶 $\alpha - D - \emptyset$ ルコシル $\alpha - D - \emptyset$ ラクトシドを晶出させる連続 晶析法を採用することも有利に実施できる。マスキットから結晶α-D-グルコシルα-D-ガラクトシド又はこれを含有する含蜜結晶を製造する方法としては、例えば、分蜜法 、ブロック粉砕法、流動造粒法、噴霧乾燥法など公知の方法を採用すればよい。

# [0013]

分蜜法の場合には、通常、マスキットをバスケット型遠心分離機にかけ、結晶 $\alpha-D-\emptyset$ ルコシル $\alpha-D-$ ガラクトシドと蜜(母液)とを分離し、必要により、当該結晶に少量の冷水をスプレーして洗浄して不純物を除去して、より高純度の結晶 $\alpha-D-$ グルコシル $\alpha-D-$ ガラクトシドを製造することができる。噴霧乾燥法の場合には、通常、濃度70乃至85%(w/w)、晶出率5乃至60%程度のマスキットを、例えば、高圧ポンプでノズルから噴霧、又は回転円盤で噴霧し、結晶粉末が溶解しない温度、例えば、60乃至1000の熱風で乾燥し、次いで、20乃至600の温風で約1乃至約48時間熟成することにより、低吸湿性の含蜜結晶を容易に製造できる。また、ブロック粉砕法の場合には、通常、水分5乃至20%(w/w)、晶出率10乃至60%(w/w)程度のマスキットを、約0.1乃至約7日間静置して全体をブロック状に晶出固化させ、これを粉砕又は切削などの方法によって粉末化し乾燥することにより、低吸湿性の含蜜結晶を容易に製造できる。

#### [0014]

#### 【0015】

斯して得られる本発明の結晶  $\alpha$  - D

#### [0016]

諸性質を有し、また、抗う蝕性、ビフィズス菌増殖促進性、ミネラル吸収促進性などの機能を有し、広く飲食物、嗜好物、飼料、餌料、化粧品、医薬部外品、医薬品などに、更には、生活用品、農林水産用品、試薬、化学工業用品などの各種組成物に有利に利用できる

### [0017]

本発明の結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシド及びこれを含有する糖質は、そのまま甘味付けのための調味料として使用することができる。必要ならば、例えば、粉飴、ブドウ糖、マルトース、トレハロース、蔗糖、異性化糖、蜂蜜、メイプルシュガー、ソルビトール、マルチトール、ラクチトール、ジヒドロカルコン、ステビオシド、 $\alpha$ -グリコシルステビオシド、レバウディオシド、グリチルリチン、L-アスパルチルーL-フェニルアラニンメチルエステル、スクラロース、アセスルファムK、サッカリン、グリシン、アラニンなどのような他の甘味料の一種又は二種以上と適宜の割合で混合して用いることができる。また、必要ならば、デキストリン、澱粉、乳糖などの一種又は二種以上の増量剤と適宜の割合で混合して用いることもできる。

### [0018]

#### [0019]

また、本発明の結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシド及びこれを含有する糖質は 、例えば、せんべい、あられ、おこし、餅類、まんじゅう、ういろう、あん類、羊羹、水 羊羹、錦玉、ゼリー、カステラ、飴玉などの各種和菓子、パン、ビスケット、クラッカー 、クッキー、パイ、プリン、バタークリーム、カスタードクリーム、シュークリーム、ワ ッフル、スポンジケーキ、ドーナツ、チョコレート、チューインガム、キャラメル、キャ ンデーなどの洋菓子、アイスクリーム、シャーベットなどの氷菓、果実のシロップ漬、氷 蜜などのシロップ類、フラワーペースト、ピーナッツペースト、フルーツペースト、スプ レッドなどのペースト類、ジャム、マーマレード、シロップ漬、糖果などの果実、野菜の 加工食品類、福神漬、べったら漬、千枚漬、らっきょう漬などの漬物類、ハム、ソーセー ジなどの畜肉製品類、魚肉ハム、魚肉ソーセージ、かまぼこ、ちくわ、天ぷらなどの魚肉 製品、ウニ、イカの塩辛、酢こんぶ、さきするめ、ふぐみりん干しなどの各種珍味類、の り、山菜、するめ、小魚、貝などで製造されるつくだ煮類、煮豆、ポテトサラダ、こんぶ 巻などの惣菜食品、乳製品、魚肉、畜肉、果実、野菜のビン詰、缶詰類、清酒、合成酒、 リキュール、洋酒などの酒類、紅茶、コーヒー、ココア、ジュース、炭酸飲料、乳酸飲料 、乳酸菌飲料などの清涼飲料水、プリンミックス、ホットケーキミックス、即席しるこ、 即席スープなどの即席食品、更には、離乳食、治療食、ドリンク剤、米飯、麺類、冷凍食 品などの各種飲食物への甘味付に、呈味改良に、また、物性改良などに有利に利用できる

### [0020]

また、本発明の結晶 α – D – グルコシル α – D – ガラクトシド及びこれを含有する糖質は、優れた保湿性を有することから、溶液系、可溶化系、乳化系、粉末分散系、水ー油二層系、水ー粉体二層系、水ー油ー粉末三層系などのどのような剤型の化粧品や医薬部外品の原料としても有利に利用できる。また、これらの化粧品や医薬部外品の用途も任意であり、例えば、化粧水、ローション、乳液、クリーム、軟膏、練り剤、懸濁剤、乳剤、ペースト、チック、固型、半固型、粉末、固型粉末、ゼリー、ジェル、エアゾール、トローチ、パック、フェイスマスクなどの形態で、基礎化粧品、洗浄用化粧品、化粧水、クリーム、

乳液、パック、ファンデーション、白粉打粉、口紅、眉目頬化粧品、香水、浴用化粧品、 浴用剤、口腔化粧品、日焼け・日焼け止め化粧品、メークアップ化粧品、フェーシャル化 粧品、化粧油、芳香化粧品、ボディー用化粧品、頭髪用化粧品、洗髪用化粧品、石けん、 薬用石けん、洗剤、歯みがき、口中清涼剤、腋臭防止剤、てんか粉、育毛・養毛剤、ひげ そり用剤、日やけ止め剤、さらには、炎症、感染症、アレルギー、アトピー、潰瘍、腫瘍 などの各種疾患の予防、治療剤などとして用いることができる。具体的には、洗顔クリー ム、洗顔フォーム、クレンジングクリーム、クレンジングミルク、クレンジングローショ ン、クレンジングオイル、マッサージクリーム、コールドクリーム、モイスチャークリー ム、モイスチャーローション、乳液、化粧水、リキッドファンデーション、パウダーファ ンデーション、リップスティック、リップクリーム、パック、アフターシェービングクリ ーム、ローション、アフターシェービングローション、日焼け止めクリーム、日焼け用オ イル、ボディシャンプー、ヘアシャンプー、ヘアリンス、ヘアートリートメント、養毛料 、育毛料、チック、ヘアクリーム、ヘアリキッド、セットローション、ヘアスプレー、ヘ アムース、ヘアダイ、ヘアブリーチ、カラーリンス、カラースプレー、パーマネントウェ ーブ液、プレスパウダー、ルースパウダー、アイシャドー、ハンドクリーム、脱毛クリー ム、オーデコロン、デオドラント浴用剤、バスオイル、口中清涼剤、口中香剤、うがい剤 、マウスウオッシュ、練歯磨、外傷治療用軟膏、抗菌クリーム、ステロイド軟膏、台所用 洗剤などとして使用できる。

## [0021]

また、本発明の結晶 $\alpha - D -$ グルコシル $\alpha - D -$ ガラクトシド及びこれを含有する糖質は 、安定な糖質であることから、通常、化粧品や医薬部外品に使用される、糖質、血行促進 作用を有する物質、抗炎症作用を有する物質、抗菌作用を有する物質、保湿作用を有する 物質、美白作用を有する物質、抗酸化作用を有する物質、感光素、紫外線吸収作用を有す る物質、紫外線散乱作用を有する物質、乳化作用を有する物質から選ばれる何れか1種又 は2種以上の物質との、任意の組合せ及び/又は配合割合で使用することが出来る。さら に、必要に応じて、例えば、化粧品原料基準、化粧品原料外成分基準、化粧品種別配合規 格、医薬部外品原料規格、日本薬局方、日本薬局方外医薬品規格、医薬品添加物規格、日 本薬局方外生薬規格、食品添加物公定書などに収載された成分や『最新化粧品科学 改訂 増補 II』、株式会社薬事日報社発行(平成4年7月10日発行)や『最新化粧品学』、 株式会社南山堂発行(平成14年1月18日発行)などに記載されている、上記作用を有 する成分、及び/又は、上記作用を有する成分以外の通常医薬品、医薬部外品、化粧品な どに用いられる物質やその配合処方に準じて、例えば、医薬品、賦形剤、基剤、エモリエ ント剤、冷感剤、収斂剤、分散剤、可溶化剤、溶剤、アルカリ剤、粘度調節剤、増粘剤、 起泡剤、消泡剤、着香剤、着色剤、安定剤、防腐剤、殺菌剤、退色防止剤、酸化防止剤、 毛髮処理剤、湿潤剤、毛髮保護剤、帯電防止剤、助剤、溶剤、溶解剤、溶解補助剤、流動 化剤、懸濁剤、緩衝剤、甘味剤、清涼化剤、矯味剤、結合剤、吸着剤、噴射剤、コーティ ング剤、咀嚼剤、充填剤、軟化剤、調整剤、金属封鎖剤、褪色防止剤、油脂、油溶性高分 子、無機及び有機顔料、シリコーン又はフッ素化合物で処理された無機及び有機顔料、有 機染料などの色剤、ルミンなどの感光色素、ロウ、制汗剤、消臭剤、抗シワ剤、皮脂抑制 剤、抗脂漏剤、角質剥離剤、鎮痛剤、抗プラスミン剤などの成分から選ばれる1種又は2 種以上を適宜使用することも随意である。

# [0022]

その他、本発明の結晶 $\alpha$  - D - - D - +  $\Delta$  +  $\Delta$ 

## [0023]

また、 $\alpha - D -$ グルコシル $\alpha - D -$ ガラクトシドは、 $\alpha - D -$ ガラクトシル基を有する糖

質であることから、同じく $\alpha$  - D - ガ = D +  $\lambda$  +

更に、本発明の結晶 $\alpha - D -$ グルコシル $\alpha - D -$ ガラクトシド及びこれを含有する糖質は 、品質改良剤、安定剤として、有効成分の活性などを失い易い各種生理活性物質又はこれ を含む健康食品、化粧品、医薬部外品、医薬品などにも有利に適用できる。例えば、イン ターフェロンー $\alpha$ 、インターフェロンー $\beta$ 、インターフェロンー $\gamma$ 、ツモア・ネクロシス ・ファクター $-\alpha$ 、ツモア・ネクロシス・ファクター $-\beta$ 、マクロファージ遊走阻止因子 、コロニー刺激因子、トランスファーファクター、インターロイキン1、インターロイキ ン2、インターロイキン6、インターロイキン12、及びインターロイキン15などのサ イトカイン含有液、インシュリン、成長ホルモン、プロラクチン、エリトロポエチン、組 織プラスミノーゲンアクチベーター、卵細胞刺激ホルモン、胎盤ホルモンなどのホルモン 含有液、BCGワクチン、日本脳炎ワクチン、はしかワクチン、ポリオ生ワクチン、痘苗 、破傷風トキソイド、ハブ抗毒素、ヒト免疫グロブリンなどの生物製剤含有液、ペニシリ ン、エリスロマイシン、クロラムフェニコール、テトラサイクリン、ストレプトマイシン 、硫酸カナマイシンなどの抗生物質含有液、チアミン、リボフラビン、L-アスコルビン 酸、肝油、カロチノイド、エルゴステロール、トコフェロール、などのビタミン含有液、 リパーゼ、エラスターゼ、ウロキナーゼ、プロテアーゼ、β-アミラーゼ、イソアミラー ゼ、グルカナーゼ、ラクターゼなどの酵素含有液、薬用人参エキス、スッポンエキス、ク ロレラエキス、アロエエキス、プロポリスエキスなどのエキス類、ウイルス、乳酸菌、酵 母などの生菌、ロイヤルゼリーなどの各種生理活性物質に本発明の結晶α-D-グルコシ  $\nu\alpha$  - D - ガラクトシド及びこれを含有する糖質を適量配合することにより、それらの有 効成分の活性を失うことなく、安定で高品質の健康食品、化粧品、医薬部外品や医薬品な どを容易に製造できる。

# 【0025】

本発明でいう組成物は、経口的又は非経口的に用いられる飲食物、化粧品、医薬部外品、 医薬品の他、生活用品、農林水産用品、試薬、化学工業用品などの各種組成物を包含する

# [0026]

また、これら組成物に、本発明の結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシド又はこれを含有する糖質を含有せしめる方法は、その製品が完成するまでの工程で含有せしめればよく、例えば、混和、溶解、浸漬、浸透、散布、塗布、噴霧、注入、固化などの公知の方法が適宜選ばれる。これら各種組成物に配合する結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシドの量は、通常、組成物全重量当たり0.01%(w/w)以上、望ましくは、0.1%(w/w)以上、より望ましくは、1~99.99%(w/w)とする。

#### [0027]

次に実験により本発明を更に具体的に説明する。

# [0028]

#### 【実験1】

### <トレハロースホスホリラーゼの生産>

炭素源として0.5% (w/v) グルコースに代えて0.5% (w/v) トレハロースを用いたこと以外は全て『ATCCカタログ・オブ・バクテリア・アンド・バクテリオファージズ、第18版』(アメリカン・タイプ・カルチャー・コレクション発行、1992年)、452乃至456頁に記載のサーモアナエロビウム・ブロッキイ培地の調製法に従って調製した培地を100m 1容耐圧ボトルに100m 1ずつ入れた後、サーモアナエロビウム・ブロッキイ(ATCC 35047)を接種し、60℃、48時間静置培養したも

のを種培養液とした。

#### [0029]

容量11Lのステンレスボトル4本に、種培養で用いたのと同じ組成の培地を約10Lずつ入れて、加熱滅菌し、冷却して6000とした後、前記種培養液をこの培地体積当たり1% (v/v)接種し、6000で、約40時間静置培養した。

#### [0030]

全培養液約40Lを遠心分離して、培養菌体92gを得た。菌体を10mMリン酸緩衝液 に懸濁し、超音波破砕した後、遠心分離して菌体破砕上清を得た。培養液m1当たりのトレハロースホスホリラーゼ活性は、0.3単位/m1であった。この菌体破砕上清をUF 膜濃縮し、トレハロースホスホリラーゼをm1当たり約30単位含む濃縮酵素液約360 m1を得た。

## [0031]

#### [0032]

## 【実験2】

<トレハロースホスホリラーゼの精製>

実験1で得られた濃縮酵素液300mlを10mMリン酸緩衝液(pH7.0)に対して24時間透析し、遠心分離して不溶物を除いた。その透析液上清(380ml)を、『DEAE-トヨパール 650ゲル』(東ソー株式会社製)を用いたイオン交換カラムクロマトグラフィー(ゲル量380ml)にかけた。

#### [0033]

トレハロースホスホリラーゼをDEAEートヨパール 650ゲルに吸着させ、食塩濃度が0Mから0.5Mまで上昇するリニアグラジエント(食塩水)により、カラムから溶出させた。食塩濃度約0.1Mで溶出される酵素活性画分を回収した後、この画分を以下の方法で更に精製した。1.5M硫安を含む10mMリン酸緩衝液(pH7.0)に対して透析し、その透析液を遠心分離して不溶物を除き、次に、『ブチルトヨパール 650ゲル』(東ソー株式会社製)を用いる疎水カラムクロマトグラフィー(ゲル量100ml)を行った。吸着したトレハロースホスホリラーゼを硫安濃度1.5Mから0.5Mまで低下するリニアグラジエントにより、カラムから溶出させ、酵素活性画分を回収した。次いで、『ウルトロゲル AcA44』(フランス、セプラコル社製)を用いてゲル沪過クロマトグラフィー(ゲル量300ml)を行い、カラムから溶出した酵素活性画分を回収した。

#### [0034]

以上の精製手段により得られた精製酵素標品の回収率は、トレハロースホスホリラーゼ活性換算で、菌体破砕上清に対して約25%であり、精製酵素標品の比活性は、蛋白質mg当たり78.2単位であった。

### [0035]

精製酵素標品を濃度7.5% (w/v) のポリアクリルアミドを含むゲル電気泳動により 当該酵素標品の純度を検定したところ、単一の蛋白バンドを有する高純度標品であった。

#### [0036]

## 【実験3】

 $< \alpha - D -$ グルコシル $\alpha - D -$ ガラクトシドの調製>

トレハロースを4.5% (w/w)、D-ガラクトースを2.5% (w/w)及び5mM

のリン酸二水素ナトリウムを含む水溶液をpH5.0に調整し、これに実験2の方法で調 製した精製トレハロースホスホリラーゼをトレハロース1g当たり17単位となるように 加えて、60℃で96時間反応させた。この反応液を90℃で30分間加熱し、酵素を失 活させた後、冷却した。この反応液中の $\alpha-D-$ グルコシル $\alpha-D-$ ガラクトシド純度を 調べるために、反応液の一部を乾固し、ピリジンに溶解した後、トリメチルシリル化し、 ガスクロマトグラフィー(以下、『GC』と略称する。)に供した。GCカラムは、2% シリコンOV-17/クロモゾルブW (ジー・エル・サイエンス株式会社製)を充填した ステンレスカラム( $3 \text{mm} \phi \times 2 \text{m}$ )、キャリアーガスは、窒素ガスを流量4 0 m 1 / %、カラムオーブン温度は、160℃から320℃まで7.5℃/分の昇温速度とし、検出 は、水素炎イオン化検出器を用いて分析したところ、当該反応液は、固形分当りα-D-グルコシルα-D-ガラクトシドを約30%(w/w)含有していた。この反応液に市販 パン酵母を固形物重量当たり湿重量で30%になるように加えて、濃度1Mの水酸化ナト リウム水溶液を用いて反応液をpH5乃至6に制御しながら、27℃で6時間保持し、反 応液中のD-グルコースを資化させた。その後、パン酵母を遠心分離により除き、得られ る上清を、濃度1Mの水酸化ナトリウム水溶液を用いてpH7.5に調整した後、『応用 糖質科学会誌』、第42巻、231乃至236頁(1995年)に記載の方法により調製 したバチルス・エスピー(Bacillus sp.) T3由来のトレハラーゼを、固形 物1グラム当り10単位加え、45℃で24時間反応させて、溶液中のトレハロースをD ーグルコースに加水分解した。次いで、得られた反応液を約100℃に加熱し、粒状の水 酸化ナトリウムを少量、小分けして添加し、pHを10乃至11に保ちながら、約100 ℃で1時間保持し、D-グルコースなどの還元糖を分解した。得られる溶液を塩酸で中和 した後、常法に従って活性炭で脱色し、沪過し、H型及びOH型イオン交換樹脂により脱 塩して精製し、更に濃縮して固形物濃度約80%(w/w)のシラップを原料固形物当た り収率約25%で得た。GC法で分析したところ、本シラップ中には、固形分当りα-D -グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドを88.1%(w/w)、グリセロールを7.5%( w/w)、トレハロースを1.0%(w/w)及びその他の糖質を3.4%(w/w)含 有していた。本シラップをガラス板上に広げ、それを恒温器内に入れ、常圧下、40℃で 2日間放置したところ、図2の写真に示すような柱状の結晶状物質が生成した。この結晶 状物質を含む試料の全量をガラス製乳鉢にとり、更に、100m1の85%(v/v)エ タノール水溶液を加え、結晶状物質を砕きながら洗浄した。これをガラス製フィルター上 に移し、吸引沪過し、フィルター上に残った結晶状物質を、更に、100m1の85%( ▽/▽) エタノール水溶液で洗浄し、吸引沪過した。フィルター上の結晶状物質を回収し 、40℃で16時間真空乾燥して、粉末状の結晶状物質を原料固形分当り収率約17%で 得た。得られた結晶状粉末をGC法で分析したところ、固形分当り $\alpha-D-$ グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドを98.4% (w/w) 含有していた。

## [0037]

#### 【実験4】

<粉末X線回折による分析>

実験3で得た $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドの結晶状粉末を試料として、粉末 X線回折装置(商品名『ガイガーフレックス RAD-II X』、理学電機株式会社製造)を用いて、C u K  $\alpha$ 線を X線とする粉末 X線回折法で分析し、少なくとも、回折角( $2\theta$ )13.4°、17.4°、19.7°及び22.3°にピークを有する X線回折スペクトル(図3)を得た。本 X線回折装置に付属するコンピュータプログラム『Ruland法による結晶化度解析プログラム』を用いて、当該粉末の結晶化度を計算したところ、約72.5%であった。これらの結果から、本粉末は、C u K  $\alpha$  線を X線とする粉末 X線回折法で分析したとき、少なくとも、回折角( $2\theta$ )13.4°、17.4°、19.7°及び22.3°にピークを有する結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドであることが判明した。

## [0038]

### 【実験5】

### <水分測定>

実験3で得た結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシド粉末を試料として、カールフィッシャー法で水分を測定したところ、その水分は5.4% (w/w) であった。結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシド 1 含水結晶としての理論水分値が5% (w/w) であることから、実験3で得た結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシドは、1 含水結晶であると結論された。

### [0039]

## 【実験6】

#### <融点測定>

#### [0040]

#### 【実験7】

### <赤外線吸収スペクトル測定>

実験3で得た結晶α-D-グルコシルα-D-ガラクトシド粉末を試料として、赤外分光 光度計(商品名『FTIR-8200』、株式会社島津製作所製造)を用いて、KBr錠 剤法で測定したところ、図1に示す赤外線吸収スペクトルが得られた。

### [0041]

#### 【実験8】

#### <示差走査熱量計(DSC)による分析>

実験3で得た $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドの結晶状粉末4.4 m gをアルミニウム容器に入れて密封し、示差走査熱量計(商品名『DSC 2200』、セイコーインスツルメンツ株式会社製造)を用いてDSC分析を行った。DSC分析は、30℃から200℃までの温度範囲で毎分10℃ずつ昇温させる温度プログラムにて行った。得られた分析結果を図4に示した。本粉末は、上記条件下でDSC分析したとき、約118℃乃至約138℃の範囲に吸熱ピークを有することが判明した。

### [0042]

### 【実験9】

# <水に対する飽和濃度>

# [0043]

### 【実験10】

### <結晶 $\alpha - D - グルコシル <math>\alpha - D - ガラクトシドの吸湿試験>$

予め精秤しておいた複数のアルミ製秤量缶に、実験 3 で得た結晶  $\alpha$  - D - グルコシル $\alpha$  - D - ガラクトシド粉末を約 0 . 5 g ずつ入れてそれぞれ精秤し、その全重量から秤量缶の重量を差し引いた重量を、結晶  $\alpha$  - D - グルコシル  $\alpha$  - D - ガラクトシド粉末の試験開始重量とした。結晶  $\alpha$  - D - グルコシル $\alpha$  - D - ガラクトシド粉末の入った秤量缶を、予め相対湿度 3 3 % 乃至 9 0 % に調湿しておいたガラス製デシケーター内にそれぞれ入れ、所定の湿度に保ちながら、 2 5  $\mathbb C$ で 1 乃至 7 日間保存した。吸湿試験終了後、各秤量缶を精

秤して、試験開始重量に対する重量増加分を計算し、吸湿量(%)を求めた。また、吸湿 試験中、結晶粉末の性状を肉眼観察した。それらの結果を表1にまとめた。

### [0044]

### 【表1】

相対湿度	保存1日		保存2日		保存3日		保存7日	
(%)	吸湿量 (%)	性状	吸湿量 (%)	性状	吸湿量 (%)	性状	吸湿量 (%)	性状
9 0	6.9	一部潮解	11.8	一部潮解	19.2	潮解	42.1	潮解
8 4	3.2	固結	4,4	固結	6.1	固結	11.0	固結
7 5	0.1	変化なし	0.1	変化なし	0.1	変化なし	0.2	変化なし
60	0.1	変化なし	0.1	変化なし	0.1	変化なし	0.2	変化なし
5 3	0.0	変化なし	0.0	変化なし	0.0	変化なし	0.1	変化なし
4 3	0.0	変化なし	0.0	変化なし	0.0	変化なし	0.0	変化なし
3 3	0.0	変化なし	0.0	変化なし	0.0	変化なし	0.0	変化なし

# [0045]

表1の結果から明らかなように、結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシド粉末は、相対湿度90%及び84%の保存条件下では吸湿して、潮解又は固結したけれども、相対湿度75%以下の保存条件下では吸湿せず、結晶粉末の性状に変化が見られなかった。この結果と、後述する実験11の表2に示す非晶質 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシド粉末の吸湿試験結果とを対比すると、結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシド粉末は、非晶質 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシド粉末は、非晶質 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシド粉末と比べ、吸湿し難い安定な結晶粉末であることが解る。

#### [0046]

### 【実験11】

<非晶質 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドの吸湿試験>

実験3で得た結晶 $\alpha$  - D

#### [0047]

# 【表2】

相対湿度	対湿度 保存1日			保存7日				
(%)	吸湿量	性状	吸湿量	性	結晶化度			
	(%)	肉眼観察	(%)	肉眼観察	X線回析法	(%)		
90	13.2	一部潮解	36.2	潮解	PTTMAA	<u></u>		
60	3.1	表面が湿潤	2.0	固化	1含水結晶	71		
53	3.5	表面が湿潤	1.8	固化	1含水結晶	67		
43	4.5	固結	6.3	固結	非晶質	_		

#### [0048]

表2の結果から明らかなように、非晶質  $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシド粉末は、結晶  $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシド粉末とは違って、相対湿度 4 3 ~ 90%の保存条件下で著しく吸湿し、固結、湿潤、固化又は潮解して、粉末の性状が経時的に大きく変化することが判明した。詳細には、相対湿度 6 0%及び 5 3%の保存条件下では、保存 1 日目において粉末表面が湿潤し、保存 7 日目では粉末全体が固化していた。固化し

た試料を分析したところ、非晶質 $\alpha$  - D -  $\gamma$   $\alpha$  - D -  $\gamma$   $\alpha$  -  $\alpha$ 

### [0049]

### [0050]

以下、実施例Aにより本発明の結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシドの製造方法を説明する。

### [0051]

#### 【実施例A-1】

<結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシド粉末>

トレハロースを5%(w/w)、D-ガラクトースを2.5%(w/w)及び5mMのリ ン酸二水素ナトリウムを含む水溶液を p H 5. 0 に調整し、これに実験1の方法で調製し たトレハロースホスホリラーゼをトレハロース1g当たり15単位になるように加え、6 ○℃で72時間反応させた。得られた反応液を95℃で30分間加熱し、酵素を失活させ た後、温度45℃に冷却し、pHを7.5に調整し、これにバチルス・エスピー(Bac illus sp.) T3由来のトレハラーゼ(株式会社林原生物化学研究所製造)を固 形物 1 グラム当り 1 O 単位加え、4 5 ℃ で 2 4 時間反応させた。得られた反応液を 9 0 ℃ で30分間加熱し、酵素を失活させた後、市販パン酵母を固形物重量当たり湿重量で5% となるように加えて、1N-水酸化ナトリウム溶液を用いて反応液をpH5乃至6に制御 しながら、27℃で6時間保ち、反応液中のDーグルコースを資化させた。パン酵母を遠 心分離により取り除いた上清を、常法に従って、活性炭で脱色し、沪過し、H型及びOH 型イオン交換樹脂により脱塩して精製し、更に濃縮して、固形物濃度約45%(w/w) の糖液を得た。本糖液中の $\alpha-D-グルコシル\alpha-D-ガラクトシド含有率を高めるため$ 、アルカリ金属型強酸性カチオン交換樹脂(ローム・アンド・ハース・ジャパン株式会社 製、商品名『XT-1016』、Na型、架橋度4%)を使用し、内径3cm、長さ1m のジャケット付きステンレス製カラム4本に水に懸濁して充填し、直列につなぎ、樹脂層 全長が約4mになるようにした。カラム内温度を40℃に維持しつつ、糖液を樹脂に対し て5%(v/v)加え、これに40℃の温水をSV0.15の流速で流して分画し、α ー D-グルコシルα-D-ガラクトシド高含有画分を採取し、これを、濃度約85%(w/ $\mathbf{w}$ ) に濃縮して助晶機にとり、種晶としての本発明の $\alpha - \mathbf{D} - \mathcal{I}$ ルコシル $\alpha - \mathbf{D} - \mathcal{I}$ ラク トシド 1 含水結晶粉末を約 1 % (w/w) 加え、攪拌しつつ徐冷し、 $\alpha$  - D -  $\emptyset$ ルコシル α−D−ガラクトシドを晶出させた。次いで、バスケット型遠心分離機で分蜜し、結晶を 少量の水でスプレーして洗浄し、乾燥して、結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシ ド粉末を原料固形物当たり収率約10%で得た。

# [0052]

、化粧品、医薬部外品、医薬品、生活用品、農林水産用品、試薬、化学工業用品など各種組成物に有利に利用できる。

## [0053]

#### 【実施例A-2】

<結晶α-D-グルコシルα-D-ガラクトシド粉末>

トレハロース及びD-ガラクトースをそれぞれ5%(w/w)及び5mMのリン酸二水素 **ナトリウムを含む水溶液をpH5.0に調整し、これに実験1の方法で調製したトレハロ** ースホスホリラーゼをトレハロース1g当たり15単位となるように加え、60℃で72 時間反応させた。得られた反応液を95℃で30分間加熱し、酵素を失活させた後、45 ℃に冷却し、pHを7.5に調整し、これにバチルス・エスピー(Bacillus s p. ) T3由来のトレハラーゼ(株式会社林原生物化学研究所製造)を固形物1グラム当 り10単位加え、45℃で24時間反応させた。その反応液に水酸化ナトリウムを加えて pH10以上のアルカリ性に保ちながら100℃で加熱した後、冷却し、常法に従って活 性炭で脱色、沪過し、H型及びOH型イオン交換樹脂により脱塩して精製し、更に濃縮し て、固形物濃度約45% (w/w)の糖液を得た。本糖液の $\alpha-D-\emptyset$ ルコシル $\alpha-D-$ ガラクトシド含有率を高めるため、実施例A-1に記載のアルカリ金属型強酸性カチオン 交換樹脂によるカラム分画を行い、 $\alpha - D -$ グルコシル $\alpha - D -$ ガラクトシド高含有画分 を採取し、これを精製し、更に、濃度約85%(w/w)に濃縮して助晶機にとり、種晶 としての $\alpha - D -$ グルコシル $\alpha - D -$ ガラクトシド1含水結晶粉末約2% (w/w)を加 えて徐冷し、晶出率約10%のマスキットを得た。本マスキットを乾燥塔上のノズルより 150kg/cm²の高圧にて噴霧した。これと同時に、80℃の熱風を乾燥塔の上部よ り送風して底部に設けた移送網コンベア上に捕集し、コンベアの下より40℃の温風を送 りつつ、金網コンベア上に捕集した結晶粉末を乾燥塔外に徐々に移動させ取り出した。こ の取り出した結晶粉末を、熟成塔に充填して温風を送りつつ10時間熟成させ、結晶化と 乾燥を完了し、結晶α-D-グルコシルα-D-ガラクトシド粉末を原料固形物当たり収 率約12%で得た。

# [0054]

本品は、結晶α-D-グルコシルα-D-ガラクトシドを固形物当たり約98%含有する粉末であり、融点を測定したところ、119℃乃至123℃で、DSC分析において約118℃乃至約138℃の範囲に吸熱ピークを示した。また、本品は、吸湿性が低く、取り扱いが容易で、還元性がなく、安定で、味質良好な甘味、適度の粘度、保湿性を有し、甘味剤、呈味改良剤、安定剤、ビフィズス菌増殖促進剤、ミネラル吸収促進剤などとして、広く飲食物、化粧品、医薬部外品、医薬品、生活用品、農林水産用品、試薬、化学工業用品など各種組成物に有利に利用できる。

## [0055]

## 【実施例A-3】

<結晶α-D-グルコシルα-D-ガラクトシド含有糖質粉末>

トレハロース4%(w/w)、D-ガラクトース6%(w/w)及び $5\,mM$ のリン酸二水素ナトリウムを含む水溶液をpH5. 0 に調整し、これに実験1の方法で調製したトレハロースホスホリラーゼをトレハロース $1\,g$ 当たり $2\,0$ 単位となるように加え、 $6\,0$ ℃で $7\,2$ 時間反応させた。得られた反応液を $9\,5$ ℃で $3\,0$ 分間加熱し、酵素を失活させた後、温度 $4\,5$ ℃に冷却し、pHe7. 5 に調整し、それにバチルス・エスピー( $B\,a\,c\,i\,1\,1\,u\,s\,s\,p$ .) $T\,3$  由来のトレハラーゼ(株式会社林原生物化学研究所製造)を固形物1グラム当り $2\,0$ 単位加え、 $4\,5$ ℃で $2\,4$ 時間反応させた後、温度 $2\,7$ ℃に冷却した。続いて市販パン酵母を固形物重量当たり湿重量で $1\,0$ %となるように加えて、 $1\,N$ ー水酸化ナトリウム溶液を用いて当該反応液をpH5乃至6 に制御しながら、 $2\,7$ ℃で $1\,2$ 時間保ち、反応液中のD-グルコースを資化させた。パン酵母を遠心分離により取り除いた後、得られる上清を常法に従って活性炭で脱色し、p過し、 $H型及びOH型イオン交換樹脂により脱塩して精製し、更に濃縮して、固形物濃度約<math>4\,5$ %(w/w)の糖液を得た。本糖液の $\alpha-D-$ グルコシル $\alpha-D-$ グラクトシド含有率を高めるため、実施例A-1に記載のア

ルカリ金属型強酸性カチオン交換樹脂によるカラム分画を行い、 $\alpha-D-グルコシル \alpha-D-ガラクトシド含有画分を採取し、これを、濃度約85%(<math>w/w$ )に濃縮して助晶機にとり、種晶としての $\alpha-D-グルコシル \alpha-D-ガラクトシド1含水結晶粉末約1%混合した後、バットにとり、25℃で5日間静置して<math>\alpha-D-グルコシル \alpha-D-ガラクトシドを晶出固化させ、次いで切削機にて粉砕し、乾燥して、結晶<math>\alpha-D-グルコシル \alpha-D-ガラクトシド含有糖質粉末を原料固形物当たり収率約13%で得た。$ 

#### [0056]

本品は、結晶 $\alpha$  - D - 0

## [0057]

# 【実施例A-4】

<結晶 $\alpha$  - D - グルコシル $\alpha$  - D - ガラクトシド含有糖質粉末>

トレハロースを10% (w/w)、D-ガラクトースを<math>5% (w/w) 及び5mMのリン 酸二水素ナトリウムを含む水溶液をpH5. 0に調整し、これに実験1の方法で調製した トレハロースホスホリラーゼをトレハロース1g当たり30単位となるように加え、60 ℃で90時間反応させた。得られた反応液を95℃で30分間加熱し、酵素を失活させた 後、温度45℃に冷却し、pHを7.5に調整し、それにバチルス・エスピー(Baci 11 u s sp.) T3由来のトレハラーゼ(株式会社林原生物化学研究所製造)を固形 物1グラム当り20単位加え、45℃で24時間反応させた。得られた反応液を90℃で 30分間加熱し、酵素を失活させた後、冷却し、常法に従って活性炭で脱色し、沪過し、 H型及び〇H型イオン交換樹脂により脱塩して精製し、更に濃縮して固形物濃度約45% (w/w) の糖液を得た。本糖液の $\alpha-D-J$ ルコシル $\alpha-D-J$ ラクトシド含有率を高 めるため、実施例A-1に記載のアルカリ金属型強酸性カチオン交換樹脂によるカラム分 画を行い、 $\alpha - D - O$ ルコシル $\alpha - D - O$ ラクトシド含有画分を採取し、常法に従って活 性炭で脱色し、沪過し、H型及びOH型イオン交換樹脂により脱塩して精製し、真空乾燥 し、粉砕し、得られた非晶質 $\alpha - D - \emptyset$ ルコシル $\alpha - D - \emptyset$ ラクトシド含有粉末をアルミ 製バットに広げて、25℃で相対湿度60%の恒温調湿室に5日間静置して、粉末中のα -D-グルコシル $\alpha-D-$ ガラクトシドを結晶化させ、結晶 $\alpha-D-$ グルコシル $\alpha-D-$ ガラクトシド含有糖質粉末を原料固形物当たり収率約20%で得た。

## [0058]

本品は、結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシドを固形物当たり約70%含有する粉末状糖質であり、DSC分析において、約118℃乃至約138℃の範囲に吸熱ピークを示した。この特徴は、融点119℃乃至123℃を有する本発明の結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシドの特徴と一致していた。また、本品は、吸湿性が低く、取り扱いが容易で、味質良好な甘味、適度の粘度、保湿性を有し、甘味剤、呈味改良剤、安定剤、ビフィズス菌増殖促進剤、ミネラル吸収促進剤などとして、広く飲食物、化粧品、医薬部外品、医薬品、生活用品、農林水産用品、試薬、化学工業用品など各種組成物に有利に利用できる。

# [0059]

次に、実施例Bにより、本発明の結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシド又はこれを含有する糖質を含有せしめた組成物について説明する。

## [0060]

# 【実施例B-1】

<甘味剤>

### [0061]

#### 【実施例B-2】

<ハードキャンディー>

実施例A-4の方法で得た結晶 $\alpha$ -D $-グルコシル<math>\alpha$ -D-ガラクトシド含有糖質20重量部に対し、還元麦芽糖水飴(水分25%(w/w))80重量部及び適当量の水を加えて混合し溶解し、減圧下で水分が2%(w/w)未満になるまで濃縮し、これにクエン酸1重量部及び適量のレモン香料と着色料とを混和し、次いで、常法に従って成形してハードキャンディーを製造した。本品は、上品な甘味を有し、吸湿性少なく、ダレを起こしにくい歯切れの良いハードキャンディーである。

#### [0062]

# 【実施例B-3】

<チューインガム>

実施例A-3の方法で得た結晶α-D-グルコシルα-D-ガラクトシド含有糖質4重量 部に対し、D-グルコース3重量部及び、柔らかくなる程度に加熱溶融したガムベース2 重量部を加えて混合し、更に適量のハッカ香料を混合した後、常法に従ってロールにより 練り合わせて成形してチューインガムを製造した。本品は、テクスチャー、風味ともに優れた製品である。

# [0063]

#### 【実施例B-4】

〈チョコレート〉

実施例A-4の方法で得た結晶α-D-グルコシルα-D-ガラクトシド含有糖質15重量部に対し、カカオペースト40重量部、カカオバター10重量部、蔗糖10重量部及び全脂粉乳15重量部を加えて混合し、レファイナーを通した。そして粒度を下げた後、コンチェに入れ、レシチン0.5重量部を加えて、50℃で二昼夜練り上げた。次いで、常法に従い成型機に流し込み成型固化してチョコレートを製造した。本品は、ファットブルーム、シュガーブルームの恐れがなく、舌にのせた時の融け具合、風味ともに良好である

## [0064]

#### 【実施例B-5】

<カスタードクリーム>

実施例A-4の方法で得た結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシド含有糖質400 重量部に対し、コーンスターチ500重量部、マルトース500重量部及び食塩5重量部を加え、篩いを通して充分に混合し、更に鶏卵1,400重量部を加えて撹拌し、これに沸騰した牛乳5,000重量部を徐々に加えた後、とろ火にかけて撹拌を続け、コーンスターチが完全に糊化して全体が半透明になったとき火を止め、次いで、冷却して少量のバニラ香料を加えてカスタードクリームを製造した。本品は、なめらかで光沢を有し、甘味が強すぎず美味である。

### [0065]

#### 【実施例B-6】

<ういろう>

実施例A-4の方法で得た結晶α-D-グルコシルα-D-ガラクトシド含有糖質70重量部に対し、米粉90重量部、コーンスターチ20重量部、砂糖20重量部、抹茶粉末1

重量部及び水の適量を加えて混練した後、これを容器に入れて60分間蒸して抹茶ういろうを製造した。本品は、照り、口当たり良好で、風味もよいものであった。また、澱粉の老化も抑制され、長期間安定であった。

[0066]

【実施例B-7】

<べったら清>

実施例A-3の方法で得た結晶α-D-グルコシルα-D-ガラクトシド含有糖質1重量 部に対し、マルトース3重量部、甘草製剤0.05重量部、リンゴ酸0.008重量部、グルタミン酸ナトリウム0.07重量部、ソルビン酸カリウム0.03重量部及びプルラン0.2重量部を均一に混合してべったら漬の素を製造した。大根30kgを常法に従って食塩により下漬けし、次いで砂糖で中漬けしたものを、ここで得たべったら漬の素4kgで調製した調味液に漬けて、べったら漬を製造した。本品は、色艶、香気ともに良好で、適度の甘味を有し歯切れも良かった。

[0067]

【実施例B-8】

<乳酸菌飲料>

実施例A-4の方法で得た結晶α-D-グルコシルα-D-ガラクトシド含有糖質100重量部に対し、脱脂粉乳175重量部及びラクトスクロース高含有粉末(株式会社林原商事販売、登録商標『乳果オリゴ』)50重量部を、水1,200重量部に溶解し、65℃で30分間殺菌し、40℃に冷却後、これに、常法に従って、乳酸菌スターターを30重量部植菌し、37℃で8時間培養して乳酸菌飲料を得た。本品は、オリゴ糖を含有し、乳酸菌を安定に保持するだけでなく、ビフィズス菌増殖促進作用を有する風味良好な乳酸菌飲料である。

[0068]

【実施例B-9】

<石けん>

重量比 4対 1 の牛脂及びヤシ油を通常のけん化・塩析法に供して得られるニートソープ9 6.5 重量部に、実施例A - 3の方法で得た結晶 $\alpha$  - D - グルコシル $\alpha$  - D - ガラクトシド含有糖質 1.5 重量部、L - アスコルビン酸 2 - グルコシド 0.5 重量部、白糖 0.5 重量部、糖転移ルチン(東洋精糖株式会社販売、商品名「 $\alpha$  G ルチン」)0.5 重量部、マルチトール 1 重量部、感光素 2 0 1 号 0.0 0 1 重量部と、適量の香料を加え、均一に混合した後、枠に流し込み、冷却・固化させて石鹸を製造した。本品は、L - アスコルビン酸 2 - グルコシドによる美白効果に優れ、さらに、 $\alpha$  - D - グルコシル $\alpha$  - D - ガラクトシド含有糖質を含有しているので、使用後も肌がかさつくこともなく、使用感に優れた石けんである。

[0069]

【実施例B-10】

<入浴剤>

硫酸ナトリウム44重量部、炭酸水素ナトリウム14重量部、炭酸ナトリウム7重量部、コハク酸21重量部、A-4の方法で得た結晶 $\alpha-D-$ グルコシル $\alpha-D-$ ガラクトシド含有糖質5重量部と、適量の滑沢剤、色素及び香料を加え、均一に混合した後、打錠して入浴剤を製造した。本品は、浴槽に入れると発生する炭酸ガスによる血行促進効果に優れ、さらに、 $\alpha-D-$ グルコシル $\alpha-D-$ ガラクトシド含有糖質を含有しているので、入浴後も肌がべた付くこともなく、保湿性もよい、使用感に優れた浴用剤である。

[0070]

【実施例B-11】

<ヘアトニック>

エタノール50重量部、ポリオキシエチレン(8モル)オレエート1.5重量部、ヒノキチオール0.1重量部、グリチルリチン1.0重量部、感光素301号0.01重量部、トレハロース5重量部、実施例A-1の方法で得た結晶 $\alpha-D-$ グルコシル $\alpha-D-$ ガラ

クトシド粉末8重量部、エチルパラベン0.1重量部、香料0.05重量部、精製水適量を加えて、常法によりヘアトニックを調製した。本品は、 $\alpha-D-グルコシル\alpha-D-ガラクトシドを含有しているので保湿性に優れ、使用後も肌がべた付くこともなく、使用感に優れヘアトニックである。$ 

# [0071]

#### 【実施例B-12】

### <日焼け止め用ジェル>

約55℃に加温した適量の精製水に、ポリアクリル酸系高分子(住友精化株式会社販売、商品名「アクペックHV505」)1.0重量部を分散させ、40℃以下に冷却後、L-アスコルビン酸2-グルコシド2.0重量部を適量の水に溶解したものを添加し、水酸化カリウム0.9重量部を加えて、pH6.3とした。これに、実施例A-2の方法で得た結晶 $\alpha-D-$ グルコシル $\alpha-D-$ ガラクトシド粉末1.0重量部、濃グリセリン6.0重量部、1,3-ブチレングリコール2.0重量部、ジプロピレングリコール3.0重量部、ソルビトール1.3重量部、ポリエチレングリコール(400)1.5重量部、1,2-ペンタンジオール3.1重量部を加えて溶解し、精製水を加えて総量を100重量部として、日焼け止め用ゲルを調製した。本品は美白効果に優れたゲル化粧品である。また、本品は、 $\alpha-D-$ グルコシル $\alpha-D-$ ガラクトシドを含有していることから保湿性に優れている。さらに、ジプロピレングリコールとポリエチレングリコールを配合し、pHが5.9-7.0の間に保持することにより、L-アスコルビン酸2-グルコシドを配合したジェルで見られる塗布後のヨレや垢の発生もなく、透明で塗り心地もよく、塗布後のもベタ付き感がなく、使用感に優れている。また、本品は、長期間保存しても、pH変化、粘度低下、着色の認められない安定なジェルである。

#### [0072]

# 【実施例B-13】

### <化粧水>

グリチルリチン酸ジカリウム 0.2重量部、2エン酸0.1重量部、2エン酸ナトリウム 0.3重量部、実施例A-4の方法で得た結晶 $\alpha-D-7$ ルコシル $\alpha-D-7$ ラクトシド 含有糖質 2.0重量部、エタノール5.0重量部、感光素 201 号0.0001重量部、エチルパラベン0.1重量部、水を加えて総量を100重量部とし、混合溶解し、化粧水を調製した。本品は、 $\alpha-D-7$ ルコシル $\alpha-D-7$ ラクトシド含有糖質を含有しているので、保湿性に優れている上、皮膚に対する刺激性が低いので、過敏症を懸念することなく、肌荒れ、皮膚刺激やかゆみの予防などに利用できる。また、皮膚に塗布してもべた付き感のない、使用感に優れた、化粧水である。

# [0073]

## 【実施例B-14】

## <リンス>

流動パラフィン2.5重量部、ミリスチン酸0.5重量部、セタノール1.5重量部、モノステアリン酸グリセリン3重量部、ラウロイルグルタミン酸ポリオキシエチレンオクチルドデシルエーテルジエステル1重量部、ピログルタミン酸イソステアリン酸ポリオキシエチレングリセリル0.5重量部を加熱混合したものに、実施例A-3の方法で得た結晶  $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシド含有糖質3重量部、1,3-ブチレングリコール3重量部、感光色素301号0.01重量部、ラウロイルーレーリジン2.5重量部、脂肪酸1-アルギニンエチルピロリドンカルボン酸塩0.5重量部、塩化ステアリルトリメチルアンモニウム0.5重量部、糖転移ルチン0.1重量部、ピロリドンカルボン酸ナトリウム1重量部、センブリエキス1重量部に精製水74重量部を加えて加熱混合したものを混合し、常法により、乳化してリンスを調製した。本品は、 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシド含有糖質を含有しているので、グリセリンを使用していないにもかかわらず、保湿性に優れている上、ベタ付き感のない、使用感に優れたリンスである。

## [0074]

#### 【実施例B-15】

### <スキンクリーム>

実施例A-1の方法で得た結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシド粉末4重量部に対し、モノステアリン酸ポリオキシエチレングリコール2重量部、自己乳化型モノステアリン酸グリセリン5重量部、 $\alpha$ -グリコシルルチン2重量部、流動パラフィン1重量部、トリオクタン酸グリセリル10重量部、及び防腐剤の適量を加え、これを常法に従って加熱溶解し、更に1, 3-ブチレングリコール5重量部、及び精製水66重量部を加え、ホモゲナイザーにかけて乳化し、適量の香料を加えて撹拌混合し、スキンクリームを製造した。本品は、 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドを含有しているので、保湿性に優れ、伸びのよいクリームで、日焼け止め、美肌剤、色白剤などとして有利に利用できる。【0075】

# 【実施例B-16】

### <練歯磨>

#### [0076]

### 【実施例B-17】

#### <経管栄養剤>

実施例A-1の方法で得た結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシド粉末80重量部と、乾燥卵黄190重量部、脱脂粉乳209重量部、塩化ナトリウム4.4重量部、塩化カリウム1.85重量部、硫酸マグネシウム4重量部、チアミン0.01重量部、アスコルビン酸ナトリウム0.1重量部、ビタミンEアセテート0.6重量部、及びニコチン酸アミド0.04重量部からなる配合物を調製した。この配合物を25gずつラミネートアルミ製小包に充填し、ヒートシールして製品を得た。本品は、1袋分を約150乃至300mlの水に溶解して栄養補給液とし、経管方法により、鼻腔、食道、胃などへ投与して使用する。

#### [0077]

### 【実施例B-18】

# <外傷治療用軟膏>

マクロゴール(400)450質量部、カルボキシビニルポリマー3質量部、プルラン1質量部、イソプロパノール400質量部に対してグルコン酸クロルヘキシジン液1質量部を加えて、真空混合撹拌し、これに、実施例A-1の方法で得た結晶 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシド粉末70質量部、水酸化ナトリウム3質量部、精製水77質量部を加えて混合し、適度の伸び、付着性を有する外傷治療用軟膏を得た。本品は、 $\alpha$ -D-グルコシル $\alpha$ -D-ガラクトシドを含有していることから、保湿性に優れ、使用後のベタ付きもなく、塗り心地もよく、創面に直接塗布するか、ガーゼ等に塗るなどして患部に使用することにより、切傷、擦り傷、火傷、水虫、しもやけ等の外傷を治療することができる

# [0078]

# 【発明の効果】

本発明の結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシドとこれを含有する糖質は、著しく吸湿性が低い優れた特徴を有している。したがって、結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシドとこれを含有する糖質は、吸湿性が低く、固結や潮解を起こし難く、流動性を失い難く、保存安定性に優れている。また、本発明の結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシド及びこれを含有する糖質は、上品な甘味の甘味剤、呈味改良剤、品質改良剤、ボディー付与剤、粘度調節剤、保湿剤、照付与剤などとして、更には、栄養補給剤などとして、広く飲食物、化粧品、医薬部外品、医薬品、生活用品、農林水産用品、試薬、化学

工業用品などの各種組成物に有利に用いることができる。

# [0079]

また、本発明の製造方法及び変換方法によれば、結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシドとこれを含有する糖質を工業的に大量かつ安価に製造することができる。

# [0080]

このように、本発明は、食品、化粧品、医薬部外品、医薬品分野のみならず、生活用品、 農林水畜産用品、試薬、化学工業用品等の各種分野に貢献すること誠に多大な意義ある発 明である。

## 【図面の簡単な説明】

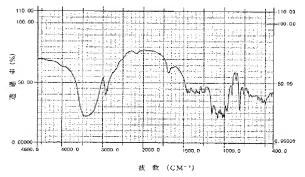
【図1】本発明の結晶  $\alpha$  – D – グルコシル  $\alpha$  – D – ガラクトシドの赤外線吸収スペクトルである。

【図2】本発明の結晶 $\alpha-D-グルコシル\alpha-D-ガラクトシドの柱状結晶写真である。$ 

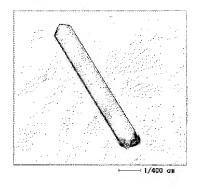
【図3】本発明の結晶 $\alpha$  – D – グルコシル $\alpha$  – D – ガラクトシドの粉末 X線回折スペクトルである。

【図4】本発明の結晶  $\alpha$  – D – グルコシル  $\alpha$  – D – ガラクトシドの示差走査熱量計分析図である。

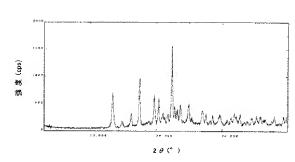
# 【図1】



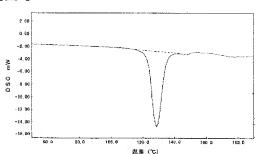
# 【図2】



# 【図3】



## 【図4】



Fターム(参考) 4B041 LC01 LC07 LK11

4B047 LB09 LF01 LF02 LF03 LF04 LF05 LF07 LF08 LF09 LG23

LP18

4B064 AF03 CA21 CC06 CE09 CE11 CE15 CE16 DA01 DA10

4C057 AA30 BB03